

(11)Publication number:

05-147966

(43)Date of publication of application: 15.06.1993

(51)Int.CI.

CO3B 37/027 CO3B 20/00 G02B 6/00 G02B 6/04 GO2B 23/26

(21)Application number: 03-100477

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

MITSUBISHI CABLE IND LTD

(22)Date of filing:

04.04.1991

TAKITA MASATOSHI (72)Inventor:

HAYAMIZU HIROYUKI

SUZUKI KOICHI

(54) ULTRAVIOLET RESISTANT QUARTZ GLASS FIBER

(57)Abstract:

PURPOSE: To provide a quartz glass optical fiber excellent in ultraviolet resistance. CONSTITUTION: This quartz glass fiber is an optical fiber composed of a quartz glass core and

a doped quartz glass clad layer on the core and the core has 10-1,000ppm OH group content and 50-5,000ppm fluorine content and does not practically contain chlorine.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

20.05.1993

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

2108925

[Date of registration]

21.11.1996

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

* NOTICES *

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1.This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
 - 2.**** shows the word which can not be translated.
 - 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] from the optical fiber which has a doped quartz-glass cladding layer on a quartz-glass core — becoming — (**) of this quartz-glass core — an OH radical content — 10 – 1000 ppm and (**) — the ultraviolet resistance quartz glass fiber characterized by fluorine contents being 50 – 5000 ppm and the thing in which it appears, and exist and (Ha) this core does not contain chlorine substantially.

[Claim 2] The ultraviolet resistance bundle fiber with which many above-mentioned optical fibers gathered and which is structure.

[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

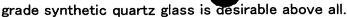
[Detailed Description of the Invention]

[Industrial Application] This invention relates to an optical fiber suitable as a medical-application bundle fiber especially about the bundle fiber with which the quartz glass fiber which was excellent in ultraviolet resistance in the ultraviolet-rays field, and these gathered. [Description of the Prior Art] Of course, use in a light region is used for the optical fiber which consists of an optical fiber, especially a quartz also in the ultraviolet-rays field. The quartz glass of the presentation (even if it contains chlorine, it does not need to be) which contains an OH radical as core material of the conventional optical fiber for ultraviolet-rays fields, and the fluorine does not contain substantially has been used. It is characterized [big] by making especially an OH radical contain positively, and this core material has the description that an output is large and the initial property is excellent. However, an ultraviolet-ray-degradation property (namely, property in which core material deteriorates by ultraviolet rays) is hard to be referred to as excelling generally, and that of this property is especially inadequate in a 215micrometer wavelength region. About the quartz-glass core material of the optical fiber used in a visible-ray field on the other hand, a radiation-proof property is increasingly demanded for use in the field which receives the exposure of radiations, such as an object for atomic energy, strongly especially as an optical fiber in this field breadth and in recent years. The core material of a presentation which this invention person makes a fluorine contain [material] positively as quartz-glass core material of this optical fiber especially in more detail as a new optical fiber used in a visible-ray field in such a background, and does not make chlorine and an OH radical contain substantially was developed. Although this core material shows the extremely excellent radiation resistance in a visible-ray field, when it uses in an ultraviolet-rays field, an initial property is small, there is a difficulty that an output is small, and there is a difficulty that it cannot be substantially used especially in 250 micrometers or less.

[The technical problem which should require solution] this invention person continued research, in order to solve the conventional difficulty especially in that ultraviolet—rays field about the optical fiber which consists of this broken stone chip English core material, and he has inquired about of what kind of presentation quartz glass agrees for this purpose. Namely, although the conventional core material for ultraviolet rays contains the OH radical and an initial property is large, an ultraviolet—ray—degradation property is bad. The core material which was excellent in radiation resistance in the visible—ray field on the other hand has the description of containing the fluorine, and it is related with an ultraviolet—rays property as core material from such a background. The content of an OH radical was greatly related to the fluorine and the chlorine list, and it resulted in the completely new idea that probably an optimum value probably exists also about an ultraviolet—rays property, by adjusting these suitably. Therefore, the technical problem of this invention is actually realizing this idea based on this new idea.

[Means for Solving the Problem] This technical problem is solved by using the thing 10 – 1000 ppm and whose (b) fluorine content are the bundle fiber of structure with which the optical fiber independent which has a doped quartz-glass cladding layer on a quartz-glass core, or the a large number books of this gathered, and the (b) OH radical content of this quartz-glass core is 50 – 5000 ppm and whose chlorine content is 0 substantially.

[Function of the Invention] Like the above, the core material of this invention contains an OH radical and a fluorine, and the greatest description is in the point that chlorine is not contained substantially. As already stated, the conventional core material for ultraviolet rays contains the OH radical, but a fluorine is not contained substantially, but for this reason, although the initial . property is excellent, it has a difficulty in an ultraviolet-ray-degradation property. The core material for visible rays which was excellent in the radiation-proof on the other hand is the thing excellent in the radiation-proof by containing a fluorine. The core material of this invention is making the ultraviolet-ray-degradation property improve by making the OH radical of the conventional core material for ultraviolet rays contain as it is, and making this contain a fluorine. And the ultraviolet-rays-proof property of having excelled when these fluorines and an OH radical were specific contents called [content / OH radical] 50 - 5000 ppm in 10 - 1000 ppm and a fluorine content is shown, and a property remarkable in the improvement of initial transfer loss and ultraviolet-ray-degradation-proof property especially in an ultraviolet region is shown. [Detailed Description of the Invention] General classification of the optical fiber of this invention divides it into the so-called bundle fiber with which a majority of one single track fibers and these single track fibers gathered [this]. Drawing 1 is the sectional view of a single track fiber, and, for one in <u>drawing 1</u>, as for a core layer and 3, a single track optical fiber and 2 are [a cladding layer and 4] support layers. In addition, the support layer 4 is a protective layer prepared if needed, and is not necessarily required. The single track fiber 1 shown in drawing 1 can remove the support layer 4 of the three-tiered structure base material which carried out external [of the doped quartz glass which should serve as a cladding layer 3] on the quartzglass rod which should serve as a core 2, or obtained the cladding layer with the rod-in-tube method after inside attachment for example, by the flame grinding method, and can manufacture it as two-layer structure of a core 2 and a cladding layer 3. Several single track many fibers are bundled and the bundle fiber 10 which is another gestalt of this invention is manufactured, as shown in <u>drawing 2</u> . As usually shown in <u>drawing 2</u> , the single track fiber 1 is made into one train or two trains in an output side 11, and it pastes up with proper means, such as adhesives, and in light source incidence side 12, the bundle fiber 10 makes these single track fiber 1 a circle configuration mostly, and fixes with adhesives etc. And as for the pars intermedia 13 of an output side 11 and incidence side 12, the single track fiber 1 is in 1 condition scattering [one] by un-fixing, respectively. For this reason, the bundle fiber 10 has flexibility as a whole, and has structure very convenient for that use. Although the number of the single track fibers 1 in a bundle fiber is suitably determined by the purpose of use and the location, as the typical example, a single track fiber is [die length] about 1-3m about in 12-24. Chlorine does not contain substantially each core of the single track optical fiber in this invention, but it makes it indispensable to be constituted with the pure quartz glass whose OH radical content is 10 $^{-}$ 1000 ppm and whose fluorine content is 50 - 5000 ppm. Such pure quartz glass for cores burns at least one sort of the silicon compound shown for example, by general formula R1nSi(OR2)4-m, and at least one sort of the fluorine compound shown by the general formula CaHbFc in an oxyhydrogen flame, can be made to be able to deposit on the heat-resistant base turning around the synthetic silica particle to generate, can be used as a porosity silica sintered compact, and can be manufactured by the manufacture approach of the synthetic-quartz glass which carries out heating fusion and vitrifies this. However, R1 and R2 are the alkyl group of carbon numbers 1-4, $0\leq m\leq 4$, $1\leq a\leq 3$, $0\leq b\leq 7$, and $1\leq c\leq 8$. A cladding layer 3 consists of quartz glass containing B and/or F as a dopant. such doped quartz glass -- for example, BCl3, BF3, and SiCl4 And mixed gas with oxygen, BCl3, and SiF4 And mixed gas with oxygen or BF3 Or BCl3 SiF4 and the chemistry gaseous phase known well, using mixed gas with oxygen etc. as a raw material -self-possessed -- it can fabricate in law (CVD method). Especially a desirable thing is BF3 and SiCl4 among the above-mentioned raw material mixed gas. And it is mixed gas with oxygen. The component of the support layer 4 prepared if needed may have a numeric-value top bad influence on ultraviolet-rays-proof **** as it is the quartz glass which contains an impurity so much. therefore -- as the component of the support layer 4 -- drawing working temperature -at least 1800-degree C quartz glass, for example, living rock English glass, synthetic quartz glass, etc. -- especially -- 99 % of the weight or more of purity -- 99.9% of the weight or more of high



[Effect of the Invention] Since the bundle fiber which bundled much single track optical fiber of this invention or this is excellent in the property in an ultraviolet-rays field as it was explained until now, it is very useful as a bundle fiber suitable as medical application again as an optical fiber for ultraviolet rays.

[Example] An example is shown below and this invention is explained to it in detail. Methyl trimetoxysilane (CH3Si3 (OCH3)) was used as an example 1 silicon compound, carbon tetrafluoride (CF4) was used as a fluorine compound, and the combustion reaction was supplied and carried out in 700 NI/an o'clock hydrogen gas, 800 NI/o'clock oxygen gas, CH3Si(OCH2) 3500g/o'clock and CF40.44g/o'clock. The generated synthetic silica particle was made to deposit on up to the base made from synthetic quartz, and the outer-diameter 60mmx230mm porosity silica sintered compact was obtained. Next, when this sintered compact was heated at 1550 degrees C under atmospheric pressure by gaseous helium and melting vitrification was carried out, the quartz-glass rod with a die-length outer diameter [of about 35mm] and a die length of 200mm was obtained. This glass rod is a chlorine content. OH radical contents were 100 ppm, fluorine content 1100 ppm, and other sum total content 5 ppm of an impurity below 0.1 ppm, and the refractive index in 20 degrees C was 1.4575. The chlorine content in quartz glass was measured according to radiochemical analysis, and the fluorine content was measured with the ion analysis method, and the OH radical content was calculated from the absorption loss in the wavelength of 2.73 micrometers using the Fourier-transform-infrared-spectroscopy meter. In addition, if thickness (mm) of T1 and a device under test is set [permeability (%) when it adds a little further about the measuring method of an OH radical content, in case the OH radical content in the wavelength of 2.72 micrometers is 0] to L for T0 and the actual permeability of a device under test, it will be calculated by the following formula 1. [Formula 1]

$$OH (ppm) = \frac{1000}{L} log_{10} \left(\frac{T_0}{T_1}\right)$$

A core rod with an outer diameter of 15mm which carried out extension processing and obtained the above-mentioned pure quartz-glass rod, They are SiCl4, BF3, O2, and a synthetic quartz glass tube (the outer diameter of 26mm) to a list. thickness 1.5mm and n20:1.459 -- using -MCVD -- B formed in the bottom of application of law -- Using this glass tube that has F system doped quartz-glass layer (n20:1.4465) in inner circumference, after obtaining PURIHOMU (outer diameter of 16.5mm) of a three-tiered structure with the application of a rod-in-tube method, a line was drawn on the bottom of heating (2000 degrees C) of this, and the optical fiber with an outer diameter of 200 micrometers was obtained. 13 of the above-mentioned optical fiber (die-length 1.5 m) were bundled, and the fiber for a bundle was obtained. The content of OH and F of core material is changed by preparing CF4 amount in material gas by the same approach as examples 2–6 and one to example of comparison 5 example 1. Furthermore, it replaced with the methyl trimetoxysilane of material gas about the examples 4, 5, 9, and 10 of a comparison, chlorinity was adjusted using tetrachlorosilane (SiCl4), various kinds of core material was created, and the bundle fiber was created about each by the same approach. Next, the initial property and ultraviolet-ray-degradation property of each bundle fiber which were acquired were investigated. This result is shown in Table 1 and 2. It measured by the approach as shown in test-method <u>drawing 3</u> . However, 21 in drawing 3 is a source of a lamp light, and 22 is D2. A lamp and 23 showed the measuring beam-ed fiber, 24

showed the measurement multisystem at the moment, and each used the following. Source of a lamp light: "POWER SUPPLY C-1316"

D2 Lamp: "DEUTERIUMLAMP MC 962A"

Multisystem: "MCPD-1100"
"PC-9801 (personal computer)"
[Table 1]

[Table 2] About the single track optical fiber of the bundle fiber shown in example 7 Table 1 and 2, the property was measured similarly. This result is shown in Table 3 and Table 4, respectively. Table 3]
[Table 4]

[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIP1 are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DESCRIPTION OF DRAWINGS

[Brief Description of the Drawings]

<u>Drawing 1</u> is the sectional view of the single track optical fiber of this invention example, and, similarly <u>drawing 2</u> is the sectional view of a bundle fiber. <u>Drawing 3</u> is explanation of the test method of the ultraviolet resistance in the inside of the atmospheric air about an optical fiber.

- 1 -- Bundle Fiber
- 1' -- Single track optical fiber
- 2 -- Core
- 3 -- Cladding Layer
- 4 -- Support Layer
- 10 -- Bundle fiber
- 11 -- Output side
- 12 -- Incidence side
- 13 -- Interstitial segment

[Table 1]

			実	施(—————————————————————————————————————
	Y	•	1	2	3
コア材料の組成	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		100	100	60
(ppm)	F		1100	1400	1000
初期特性 (400nmの	4 0	0 nm	100	100	100
出力に対する比)	25	0 n m	233	218	160
(%)	23) n m	310	278	232
(76)	2 1 5 n m		405	309	259
紫外線照	3 h	250 nm	95	88	93
射劣化特性	1 h	230 nm	97	95	95
【同一波 長におけ	3 h	II.	96	94	93
る初期特性に対す	6 h	"	94	92	91
る比)	12 h	"	93	90	90
	1 h	215 nm	98	96	99
(%)	3 h	"	97	94	97
	6 h	IJ	94	89	90
	12 h	IJ	89	80	83

[Table 1]

				実 施	例
			4	5	6
コア材料の組成	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		30	200	450
(bbm)	F		3300	900	200
初期特性 (400nmの	40	0 n m	100	100	100
出力に対する比)	2 5	0 n m	131	258	336
(%)	230 n m		188	343	431
707	2 1 5 n m		206	397	469
紫外線照	3 h	250 nm	94	90	91
射劣化特性	1 h	230 nm	97	94	91
(同一波長におけ	3 h	N	95	93	90
る初期特性に対す	6 h	"	94	91	89
る比)	12 h	н	92	90	87
	1 h	215 nm	98	96	96
(%)	3 h	"	95	91	90
	6 h	"	91	85	85
	12 h	"	85	78	77

[Table 2]

		比	較	例
		1	2	3
コア材料	C 1	650	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН	140	<10	600
(ppm)	F	<10	3000	<10
初期特性	4 0 0 n m	100	100	100
(400nmの 出力に対	250 n m	241	4	341
する比)	230 nm	341	35	352
(%)	215 n m	432	40	306
此為為論理	3 h 250 nm	79		95
紫外線照射劣化特	1 h 230 nm	89	出力パワー	92
性(同一波	3 h "	86	小さすぎ	74
長における初期特	6 h "	82	測定不可	69
性に対する比)	12 h "	72		60
	1 h 215 nm	93	出力パワー	87
(%)	3 h "	86		59
	6 h "	75		50
	12 h "	59	DOLKE 1. PJ	39

[Table 2]

			比	較	例
	<u> </u>		4		5
コア材料の組成	C 1		200		650
(ppm)	ОН		550		140
(ppia)	F		<10		<10
初期特性 (400nmの	4 0	0 n m	100		100
出力に対する比)	2 5	0 n m	302		327
(%)	2 3	0 n m	319		368
	2 1	5 n m	275		317
紫外線照	3 h	250 nm	95		98
射劣化特性	1 h	230 nm	93		97
(同一波 長におけ	3 h	"	80		95
る初期特性に対す	6 h	"	74		84
る比)	12 h	и	67		75
	1 h	215 nm	88		96
(%)	3 h	"	68		92
.	6 h	"	57		78
	12 h	11	46		60

[Table 3]

				施施	例
			7	8	9
コア材料	Cl		< 0.1	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН		100	100	60
(ppm)	F		1100	1400	1000
初期特性	4 0 0	n m	100	100	100
(400nmの	2 5 0	n m	226	214	155
出力に対する比)	2 3 0	n m	290	271	229
(%)	2 1 5	n m	324	302	252
	3 h	250 nm	83	86	92
紫外線照射劣化特	1 h	230 nm	96	94	94
性(同一波	3 h	"	94	91	93
長における初期特	6 h	"	90	87	88
性に対する比)	12 h	"	82	80	80
	1 h	215 nm	99	95	99
(%)	3 h	"	95	91	98
	6 h	"	88	85	88
	12 h	"	81	78	82

[Table 3]

			·		
			実	施	例
			1 0	1 1	1 2
コア材料の組成	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		30	200	450
(PPIII)	F		3300	900	200
初期特性 (400nmの	4 0	0 nm	100	100	100
出力に対する比)	2 5	0 n m	120	260	330
(%)	2 3	0 n m	177	340	420
	215 n m		198	380	465
紫外線照	3 h	250 nm	92	90	89
射劣化特性	1 h	230 nm	96	93	90
(同一波 長におけ	3 h	"	90	87	84
る初期特性に対す	6 h	11	88	84	80
る比)	12 h	H	84	81	78
	1 h	215 nm	99	97	95
(%)	3 h	"	96	89	87
	6 h	"	89	85	82
	12 h	"	83	79	74

[Table 4]

			比	較	例
			6	7	8
コア材料	CI		< 0.1	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН	,	< 10	<10	600
(ppm)	F		3000	6000	<10
初期特性	4 0 0	n m	100	100	100
(400nmの 出力に対	2 5 0	n m	12	12	307
する比)	2 3 0	n m	5	9	363
(%)	2 1 5	n m	12	47	422
11% Al 4½ 1775	3 h	250 nm		出力パワー 一の対値 - 小値を 一個で 一個で 一個で 一個で 一個で 一個で	89
紫外線照 射劣化特	1 h	230 nm	出力パワー		82
性(同一波	3 h	п	一の絶対値 - 小さすぎ		78
長における初期特	6 h	п	├信頼性なく- 測定不可		65
性に対す る比)	12 h	Ħ	_		47
	1 h	215 nm	th for the second	ш+, «т	82
(%)	3 h	*	出力パワー- の絶対値	├出力パワー ┃ の絶対値 ├ 小さすぎ -	61
	6 h	N	├小さすぎ - ├信頼性なく ├測定不可 -	- 小でする - 信頼性なく - 測定不可 -	32
	12 h	W	一例是小り -	例だれ、日	21

[Table 4]

(2)

			比	較	例
			9		1 0
コア材料	C 1		200		650
の組成	ОН		550		140
(ppm)	F		<10		<10
初期特性	4 0 0	n m	100		100
(400nmの 出力に対	2 5 0	n m	325		154
する比)	2 3 0	nm	382		201
(%)	2 1 5	i n m	445		231
alle. Lt Ade tivi	3 h	250 nm	93		83
紫外線照射劣化特	1 h	230 nm	86		87
性(同一波	3 h	11	73		75
長におけ る初期特	6 h	"	60		63
性に対する比)	12 h	v	43		47
ļ.	1 h	215 nm	82		82
(%)	3 h	"	58		69
	6 h	"	38		27
	12 h	"	20		20

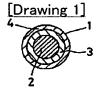
[Translation done.]

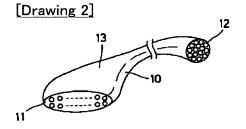
* NOTICES *

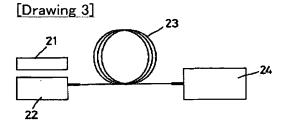
JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DRAWINGS







[Translation done.]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-147966

(43)公開日 平成5年(1993)6月15日

(51)Int.Cl. ⁵ C 0 3 B 37/027 20/00 G 0 2 B 6/00 6/04 23/26	識別記号 376 B E A	庁内整理番号 7224-4G 9260-4G 7036-2K 7132-2K	FI	坎替本 家	未請求	技術表示箇所 ・ ・ 請求項の数 2(全 12 頁)
						HHACKOW D(T ID X)
(21)出願番号	特願平3-100477		(71)出願人		-	D A 41
(22)出顧日	平成3年(1991)4月	3 4 13		信越化学		式会社 大手町二丁目 6番 1 号
(22)红旗八	十成34(1991/4)	140	(71)出願人			(4-11-11日 0年17-2
			(11)	三菱電線		党会社
						句島西之町8番地
			(72)発明者	滝田 政	(俊	·
				新潟県中	頸城群	頂城村大字西福島28番地の
					化学工具	操株式会社合成技術研究所
			(7.4) (bym 1	内	₩88 3	•
			(74)代理人	弁理士	毛関 5	L
						最終頁に続く

(54)【発明の名称】 耐紫外線性石英ガラスフアイバ

(57)【要約】

【目的】耐紫外線特性に優れた石英ガラス光ファイバを 開発すること。

【構成】石英ガラスコアの上にドープド石英ガラスクラッド層を有する光ファイバであって、該石英ガラスコアとして(イ)〇H基含有量が10~1000ppm、及び(ロ)フッ素含有量が50~5000ppm、であって且つ(ハ)該コアが実質的に塩素を含有していないものを使用すること。

(2)

10

30

【特許請求の範囲】

【請求項1】石英ガラスコアの上にドープド石英ガラス クラッド層を有する光ファイバからなり、該石英ガラス コアの (イ) OH基含有量が10~1000 ppm、及び (ロ) フッ素含有量が50~5000 ppm、であって且 つ(ハ) 該コアが実質的に塩素を含有していないもので あることを特徴とする耐紫外線性石英ガラスファイバ。 【請求項2】上記光ファイバが多数集合した構造である 耐紫外線性バンドルファイバ。

【発明の詳細な説明】

【産業上の利用分野】本発明は紫外線領域において耐紫 外線性に優れた石英ガラスファイバ及びこれの集合した バンドルファイバに関し、特に医療用バンドルファイバ として好適な光ファイバに関する。

【従来の技術】光ファイバ特に石英からなる光ファイバ は、可視光域での使用は勿論紫外線領域でも使用されて いる。従来の紫外線領域用光ファイバのコア材としては OH基を含有し、実質的にフッ素が含有されていない (塩素は含有されていてもいなくてもよい) 組成の石英 ガラスが使用されてきた。特にOH基を積極的に含有さ せることを大きな特徴としているもので、このコア材は 出力が大きく初期特性が優れているという特徴を有して いる。しかしながら紫外線劣化特性(即ち紫外線により コア材が劣化してしまう性質) は概して優れているとは 言い難く、特に215μmの波長域においては該特性は 不充分である。一方可視光線領域において使用されてき た光ファイバの石英ガラスコア材については、原子力用 等放射線の照射を受ける分野での使用が益々広がり、近 年この領域での光ファイバとして特に耐放射線特性が強 く要望されるようになっている。このような背景におい て本発明者は可視光線領域において使用する新しい光フ ァイバとして、更に詳しくは該光ファイバの石英ガラス コア材として特にフッ素を積極的に含有せしめ、塩素と OH基とを実質的に含有させない組成のコア材を開発し た。このコア材は可視光線領域では極めて優れた耐放射 線性を示すが、紫外線領域で用いると初期特性が小さ く、出力が小さいという難点があり、特に250μm以 下においては実質的に使用できないという難点がある。

【解決を要すべき課題】本発明者はこの種石英コア材か らなる光ファイバについて、特にその紫外線領域におけ る従来の難点を解決するために研究を続け、どのような 組成の石英ガラスがこの目的に合致するかについて研究 してきた。即ち従来の紫外線用コア材はOH基を含有し ており、初期特性が大きいが紫外線劣化特性は悪く、一 方可視光線領域において耐放射線性に優れたコア材はフ ッ素を含有しているという特徴があり、このような背景 からコア材として紫外線特性に関して、フッ素、塩素並 びに〇H基の含有量が大きく関係しており、これらを適 宜に調節することにより紫外線特性についても最適値が 存在するのではなかろうかとの全く新しい着想に至っ

た。従って本発明の課題はこの新しい着想に基づき、こ の着想を実際に実現することである。

【課題を解決するための手段】この課題は石英ガラスコ アの上にドープド石英ガラスクラッド層を有する光ファ イバ単独又はこれの多数本が集合した構造のバンドルフ ァイバであって、該石英ガラスコアの(イ)OH基含有 量が10~1000 ppm、および(ロ)フッ素含有量が 50~5000 ppmであり、且つ塩素含有量が実質的に 0であるものを使用することによって解決される。

【発明の作用】本発明のコア材は上記のごとくOH基と フッ素とを含有し、塩素が実質的に含まれていないとい う点に最大の特徴がある。既に述べたごとく従来の紫外 線用コア材はOH基を含有しているが、フッ素は実質的 に含有しておらず、このため初期特性は優れているもの の紫外線劣化特性に難点を有する。一方耐放射線に優れ た可視光線用コア材はフッ素を含有することにより耐放 射線が優れたものとなっている。本発明のコア材は従来 の紫外線用コア材のOH基をそのまま含有させ、且つと れにフッ素を含有せしめることにより紫外線劣化特性を 向上せしめているものである。そしてとれらフッ素と〇 H基とがOH基含有量が10~1000 ppm、及びフッ 素含有量が50~5000 ppmという特定含有量である 場合に優れた耐紫外線特性を示し、特に紫外域における 初期伝達損失の改善と耐紫外線劣化特性に顕著な特性を 示すものとなる。

【発明の具体的説明】本発明の光ファイバは大別すると これが1本の単線ファイバとこの単線ファイバが多数集 合した所謂バンドルファイバに分けられる。図1は単線 ファイバの断面図であり、図1中1は単線光ファイバ、 2はコア層、3はクラッド層、4はサポート層である。 尚サポート層4は必要に応じ設けられる保護層であり、 必ずしも必要ではない。図1に示す単線ファイバ1は、 たとえばコア2となるべき石英ガラス棒の上にクラッド 層3となるべきドープド石英ガラスを外付けし、或いは クラッド層を内付け後ロッド・イン・チューブ法で得た 3層構造母材のサポート層4をたとえば火炎研磨法によ り除去してコア2とクラッド層3の2層構造として製造 することができる。本発明のもう一つの形態であるバン ドルファイバ10は図2に示すごとく単線ファイバを多 数本束ねて製造される。バンドルファイバ10は通常図 40 2に示すごとく出力側11においては単線ファイバ1を 1列又は2列にして接着剤等適宜な手段で接着し、光源 入射側12ではこれら単線ファイバ1をほぼ円形状にし て接着剤等で固着する。そして出力側11と入射側12 との中間部13は単線ファイバ1は夫々未固着で1本1 本バラバラの状態となっている。このためにバンドルフ ァイバ10は全体として可撓性があり、その使用に極め て便利な構造となっている。バンドルファイバにおける 単線ファイバ1の数は使用目的や場所により適宜に決定 50 されるが、その代表的な具体例としては単線ファイバが

特開

12~24本程度で、長さが1~3m程度のものであ る。本発明における単線光ファイバの各コアは、塩素が 実質的に含有されておらず、OH基含有量が10~10 00 ppm、及びフッ素含有量が50~5000 ppmであ る純石英ガラスにより構成されることを必須とする。こ のようなコア用純石英ガラスはたとえば一般式R¹nS i (OR¹),。で示されるケイ素化合物の少なくとも1 種と、一般式C。H。F。で示されるフッ素化合物の少な くとも1種とを酸水素炎で燃焼させ、発生する合成シリ カ微粒子を回転している耐熱性基体上に堆積させて多孔 10 質シリカ焼結体にし、これを加熱溶融してガラス化する 合成石英ガラスの製造方法によって製造することができ る。但しR¹、R¹は炭素数1~4のアルキル基、0≤m ≤ 4 , $1 \leq a \leq 3$, $0 \leq b \leq 7$, $1 \leq c \leq 8$ c $a \leq 3$, $b \leq 7$ ラッド層3はドーパントとして、たとえばB及び/又は Fを含有する石英ガラスにて構成される。このようなド ープド石英ガラスはたとえばBC1,、BF,、SiC 1. 及び酸素との混合ガス、BC1, 、SiF, 及び酸 素との混合ガス、或いはBF,又はBC1,とSiF, 及び酸素との混合ガスなどを原料として用いて、よく知 20 られた化学気相沈着法(CVD法)にて成形することが できる。上記した原料混合ガスのうち特に好ましいもの は、BF,、SiCl。及び酸素との混合ガスである。 必要に応じ設けられるサポート層4の構成材料が不純物 を多量に含む石英ガラスであると、耐紫外線線性に数値 上悪影響を及ぼす場合がある。従ってサポート層4の構 成材料としては線引き作業温度が少なくとも1800℃ の石英ガラス、たとえば天然石英ガラスや合成石英ガラ スなど、特に純度99重量%以上の、就中99.9重量%以 上の高純度合成石英ガラスが好ましい。

* 【発明の効果】本発明の単線光ファイバ又はこれを多数 束ねたバンドルファイバはこれまで説明した通り、紫外 線領域での特性に優れているので、紫外線用光ファイバ として、或いはまた医療用として好適なバンドルファイ バとして極めて有用である。

【実施例】以下に実施例を示して本発明を詳しく説明する。

実施例1

ケイ素化合物としてメチルトリメトキシシラン(CH) Si(OCH、)。)、またフッ素化合物として四フッ化 炭素(CF₄)を使用して、水素ガス700N1/時、 酸素ガス800N1/時、CH,Si (OCH,),50 0g/時、及びCF,0.44g/時で供給して、燃焼反応 させた。生成した合成シリカ微粒子を合成石英製基体上 へ堆積させ、外径60mm×230mmの多孔質シリカ焼結 体を得た。次にとの焼結体をヘリウムガスで大気圧下1 550℃で加熱して溶融ガラス化したところ、長さ外径 約35mm、長さ200mmの石英ガラス棒を得た。該ガラ ス棒は塩素含有量 0.1 ppm以下、OH基含有量は100 ppm、フッ素含有量1100 ppm、その他不純物の合計 含有量5 ppmであり、また20℃における屈折率は1.45 75であった。石英ガラス中の塩素含有量は放射化分析法 により、フッ素含有量は、イオン分析法により測定し、 また〇H基含有量はフーリエ変換赤外分光計を用いて波 長2.73μmにおける吸収損失より求めた。なおΟH基含 有量の測定方法について更に若干付言すると、波長2.72 μmにおけるOH基含有量がOである場合の透過率 (%)をT。、被測定物の実際の透過率をT.、被測定物 の厚(mm)をLとすると、下記式1で計算される。

$$OH (ppm) = \frac{1000}{L} log_{10} \left(\frac{T_0}{T_1}\right)$$

上記の純石英ガラス棒を延伸加工して得た外径15 mmのコアロッド、並びにSiCl、、BF,、O, および合成石英ガラス管(外径26 mm、肉厚 1.5 mm、n²°:1.459)を用いてMCVD法の適用下に形成したB、F系ドープド石英ガラス層(n²°:1.4465)を内周に有する該40ガラス管とを用い、ロッド・イン・チューブ法を適用して3層構造のプリホーム(外径16.5 mm)を得たのちこれを加熱(2000℃)下に線引きして外径200μmの光ファイバを得た。上記の光ファイバ(長さ1.5 m)の13本を束ねてバンドル用ファイバを得た。

実施例2~6、比較例1~5

実施例1と同様の方法でコア材のOHとFの含有量を原料ガス中のCF4量を調剤することにより変え、また更に比較例4、5、9、10については原料ガスのメチルトリメトキシシランに代えて四塩化ケイ素(SiC

1,)を使用して塩素量を調節して各種のコア材を作成し、同様の方法で夫々についてバンドルファイバを作成した。次に得られた各バンドルファイバの初期特性及び紫外線劣化特性を調べた。この結果を表1及び表2に示す。

試験方法

図3に示すような方法により測定した。但し図3中21はランプ光源、22はD、ランプ、23は被測定光ファイバ、24は瞬間測定マルチシステムを示し、夫々は次のものを使用した。

ランプ光源:「POWER SUPPLY C-131

D. ランプ:「DEUTERIUMLAMP MC 9 62A」

50 マルチシステム:「MCPD-1100」

「PC-9801 (パソコン)」

【表1】

【表2】実施例7

表1及び表2に示したバンドルファイバの単線光ファイ バについて、同様にその特性を測定した。この結果を夫 々表3、表4に示す。

【表3】

【表4】

【図面の簡単な説明】

図1は本発明実施例の単線光ファイバの断面図であり、 10 13…中間部分

図2は同じくバンドルファイバの断面図である。図3は

光ファイバについての大気中での耐紫外線性の試験方法*

*の説明である。

1 …バンドルファイバ

1'…単線光ファイバ

2 …コア

3 …クラッド層

4 …サポート層

10…バンドルファイバ

11…出力側

12…入射側

【表1】

(1)

	·		実	施	例
			1	2	3
コア材料の組成	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		100	100	60
(ppm/	F		1100	1400	1000
初期特性 (400mの	40	0 nm	100	100	100
出力に対する比)	250 nm		233	218	160
(%)	23	0 n m	310	278	232
(20)	215 nm		405	309	259
紫外線照	3 h	250 nm	95	88	93
射劣化特性	1 h	230 nm	97	95	95
に同一波長におけ	3 h	"	96	94	93
る初期特性に対す	6 h	//	94	92	91
る比)	12 h	11	93	90	90
	1 h	215 nm	98	96	99
(%)	3 h	"	97	94	97
	6 h	''	94	89	90
	12 h	"	89	80	83

7 (2)

]		rist
			:	実 施 	例 ————
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	4	5	6
コア材料の組成	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		30	200	450
(PPm)	F		3300	900	200
初期特性(400mの	4 0	0 n m	100	100	100
出力に対する比)	2 5	0 n m	131	258	336
(%)	230 n m		188	343	431
()0)	215 n m		206	397	469
紫外線照	3 h	250 nm	94	90	91
射劣化特性	1 h	230 nm	97	94	91
(同一波 長におけ	3 h	,,	95	93	90
る初期特性に対す	6 h	n	94	91	89
る比)	12 h	"	92	90	87
	1 h	215 nm	98	96	96
(%)	3 h	"	95	91	90
	6 h	"	91	85	85
	12 h	"	85	78	77

【表2】

(1)

		出	較	例
		1	2	3
コア材料	Cl	650	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН	140	<10	600
(ppm)	F	<10	3000	<10
初期特性	400 n m	100	100	100
(400nmの 出力に対	250 n m	241	4	341
する比)	230 nm	341	35	352
(%)	215 n m	432	40	306
110 AT Ade 1177	3 h 250 nm	79		95
紫外線照射劣化特	1 h 230 nm	89	出力パワー	92
性(同一波	3 h "	86	小さすぎ	74
長における初期特	6 h "	82	測定不可	69
性に対する比)	12 h "	72		60
	1 h 215 nm	93	ш h «° п	87
(%)	3 h "	86	├出力パワー- ├小さすぎ -	59
	6 h "	75	┼―ハさりぎ - ├――――――――――――――――――――――――――――――――――――	50
	12 h "	59	一例をかり - 	39

【表2】

11 (2)

			比	較 例
			4	5
コア材料の組成	C 1		200	650
(ppm)	ОН		550	140
(PPm)	F		<10	<10
初期特性 (400nmの	400 n m		100	100
出力に対する比)	250 n m		302	327
(%)	230 n m		319	368
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	2 1	5 n m	275	317
紫外線照	3 h	250 nm	95	98
ポ射性(長る性る (外的) 同に初に比 (の) でがいます。 (の) では、 (の) では、 (o) で	1 h	230 nm	93	97
	3 h	"	80	95
	6 h	IJ	74	84
	12 h	ע	67	75
	1 h	215 nm	88	96
	3 h	n	68	92
	6 h	"	57	78
	12 h	"	46	60

【表3】

`

(1) ¹³

		T		施 施	6 4
			7	8	9
コア材料	C 1		< 0.1	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН		100	100	60
(ppm)	F		1100	1400	1000
初期特性	400 n m		100	100	100
(400nmの 出力に対	2 5 0	n m	226	214	155
する比)	2 3 0	n m	290	271	229
(%)	2 1 5 n m		324	302	252
紫射性(長る性る (%) (%) (%)	3 h	250 nm	83	86	92
	1 h	230 nm	96	94	94
	3 h	"	94	91	93
	6 h	"	90	87	88
	12 h	"	82	80	80
	1 h	215 nm	99	95	99
	3 h	"	95	91	98
	6 h	"	88	85	88
	12 h	"	81	78	82

【表3】

15 (2)

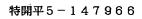
	····		実	施	例
			1 0	1 1	1 2
コア材料の組成	CI		< 0.1	< 0.1	< 0.1
(ppm)	ОН		30	200	450
(FP)	F		3300	900	200
初期特性 (400nmの	4 0	0 nm	100	100	100
出力に対 する比)	2 5	0 n m	120	260	330
(%)	2 3	0 n m	177	177 340	420
(,0,	2 1	5 n m	198	380	465
紫外線照	3 h	250 nm	92	90	89
射劣化特性	1 h	230 nm	96	93	90
(同一波	3 h	"	90	87	84
	6 h	"	88	84	80
	12 h	n	84	81	78
	1 h	215 nm	99	97	95
	3 h	n	96	89	87
j	6 h	"	89	85	82
	12 h	"	83	79	74

【表4】

. (1)

		此	較	15 1
		6	7	8
コア材料	CI	< 0.1	< 0.1	< 0.1
の組成	ОН	< 10	<10	600
(mpm)	F	3000	6000	< 10
初期特性	400 n m	100	100	100
(400mmの 出力に対 する比) (%)	2 5 0 n m	12	12	307
	2 3 0 n m	5	9	363
	2 1 5 n m	12	47	422
紫射性(長る性る 外劣 同に初に比 % 解化 一お期対) のおり持す	3 h 250 nm		出力パワー	89
	1 h 230 nm	出力パワー		82
	3 h "	一の絶対値 -	一の絶対値 - 小さすぎ	78
	6 h "	├信頼性なく- 測定不可	├信頼性なく- 測定不可 -	65
	12 h "			47
	1 h 215 nm	出力パワーーの絶対では の絶対ではまる 一体観性不可 -	出力パワー の対対値 小対値をなる 信値でなる 関定不可	82
	3 h "			61
	6 h "			32
	12 h "	一侧处不可	一侧比个吗 -	21

【表4】



19

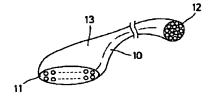
(2)

			比	較	例
			9		1 0
コア材料	C 1		200		650
の組成	ОН		550		140
(ppm)	F		<10		<10
初期特性	4 0 0	n m	100		100
(400nmの 出力に対	250 nm		325		154
する比)	2 3 0	nm	382		201
(%)	2 1 5	nm	445		231
紫射性(長る性る 外劣 同に初に比 解化 一お期対)	3 h	250 nm	93		83
	1 h	230 nm	86		87
	3 h	N	73		75
	6 h	N	60		63
	12 h	W	43		47
	1 h	215 nm	82		82
(%)	3 h	"	58		69
	6 h	"	38		27
	12 h	"	20		20

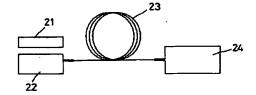








【図3】



【手続補正書】

【提出日】平成4年11月6日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】図面の簡単な説明

【補正方法】変更

【補正内容】

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明実施例の単線光ファイバの断面図であ

【図2】本発明実施例のバンドルファイバの断面図であ

【図3】光ファイバについての大気中での耐紫外線性の*

*試験方法の説明である。

【符号の説明】

1 …パンドルファイバ

1′…単線光ファイバ

2 …コア

3 …クラッド層

4 …サポート層

10…バンドルファイバ

11…出力側

12…入射側

13…中間部分

フロントページの続き

(72)発明者 速水 弘之

兵庫県伊丹市池尻4丁目3番地 三菱電線 工業株式会社伊丹製作所内

(72)発明者 鈴木 光一

兵庫県伊丹市池尻4丁目3番地 三菱電線

工業株式会社伊丹製作所内

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.